# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-173404

(43)Date of publication of application: 11.07.1995

(51)Int.CI.

1

C08L101/10 C08F230/08

CO9D201/00

(21)Application number : 05-318058

(71)Applicant: KANEGAFUCHI CHEM IND CO LTD

(22)Date of filing:

17.12.1993

(72)Inventor: NAKAYAMA KAZUYA

ANDOU NAOTAMI

### (54) HARDENING RESIN COMPOSITION

(57)Abstract:

PURPOSE: To provide a hardening resin composition

improved in weatherability.

CONSTITUTION: A hardening resin composition comprises an emulsion of a polymer contg. a silyl group represented by the formula (where R1 represents a monovalent hydrocarbon group, such as alkyl; X1 represents a halogen atom, an alkoxy group or the like, and a represents an integer of 0 to 2), and a filmforming aid component prepared by dissolving or suspending a UV absorber and/or a light stabilizer.

#### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

28.08.2000

[Date of sending the examiner's decision of

rejection

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3339942

[Date of registration]

16.08.2002

[Number of appeal against examiner's decision

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

# (19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A) (11)特許出願公開番号

庁内整理番号

## 特開平7-173404

技術表示箇所

(43)公開日 平成7年(1995)7月11日

(51) Int.Cl.<sup>6</sup>

識別記号

C08L 101/10

LTB

C08F 230/08

MNU

C 0 9 D 201/00

PDE

審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全 11 頁)

(21)出願番号

特願平5-318058

(71)出願人 000000941

FΙ

鐘淵化学工業株式会社

(22)出顧日

平成5年(1993)12月17日

大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号

(72)発明者 中山 和也

兵庫県高砂市高砂町沖浜町2-63

(72)発明者 安藤 直民

兵庫県加古郡播磨町野添三丁目130-1

(74)代理人 弁理士 朝日奈 宗太 (外1名)

## (54)【発明の名称】 硬化性樹脂組成物

### (57)【要約】

【目的】 耐候性にすぐれた硬化性樹脂組成物を提供す ること。

【構成】 一般式(I):

【化23】

(式中、R1 はアルキル基などの1価の炭化水素基、X 1 はハロゲン原子、アルコキシ基など、aは0~2の整 数を示す)で表わされるシリル基含有重合体のエマルジ ョン(A)ならびに紫外線吸収剤および/または光安定 剤を溶解または懸濁させた成膜助剤成分(B)を含有し てなる硬化性樹脂組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(I):

【化1】

$$\begin{array}{c}
R_a^1 \\
X_{3-a}^1 - S_i -
\end{array}$$

(式中、R1 は炭素数1~10のアルキル基、アリール基 およびアラルキル基から選ばれた1価の炭化水素基、X シロキシ基、アミノキシ基、フェノキシ基、チオアルコ キシ基またはアミノ基、aは0~2の整数を示す(ただ し、R¹ またはX¹ がそれぞれ2以上であるばあいに は、これらは同一または相異なる)) で表わされるシリ ル基を含有する重合体のエマルジョン(A)ならびに紫 外線吸収剤および/または光安定剤を溶解または懸濁さ せた成膜助剤成分(B)を含有してなる硬化性樹脂組成

【請求項2】 一般式(I)で表わされるシリル基を含 有する重合体がアルコキシシリル基含有ビニル系単量体 20 1~30重量%、ポリオキシエチレン鎖を有する親水性ビ ニル系単量体0.1~10重量%および残部他のビニル系単 量体からなる重合成分をポリオキシエチレン鎖を有する アニオン性界面活性剤を用いて共重合してなる乳化共重 合体である請求項1記載の硬化性樹脂組成物。

### 【発明の詳細な説明】

### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、硬化性樹脂組成物に関 する。さらに詳しくは、耐候性、耐久性などが要求され る建築物内外装、自動車、家電用品などに、すぐれた塗 30 膜性能を付与しうる硬化性樹脂組成物に関する。

#### [0002]

【従来の技術】近年、塗料や接着剤としては、公害防止 および省資源の観点から、有機溶剤が用いられたものか ら水性のものへの転換が試みられている。

【0003】しかしながら、従来の水性のものには、一 般に水分散性樹脂が用いられており、該水分散性樹脂 は、架橋性の官能基を有せず、その結果として乳化重合 の際に界面活性剤が用いられたばあいには、その影響を 強く受けるため、有機溶剤が用いられたものと対比して 形成された塗膜の耐候性、耐水性、耐汚染性などの塗膜 物性がいちじるしくわるいという欠点があった。

【0004】この欠点を改良するために種々の試みが提 案されており、その1つに架橋性の官能基であるアルコ キシシリル基を有する重合体のエマルジョンの途料への 応用が提案されている(特開平3-227312号公報)。

【0005】しかしながら、前記エマルジョンにおいて も、さらに耐候性の向上が望まれており、紫外線吸収剤 や光安定剤などの使用が考えられるが、固体の紫外線吸 収剤や光安定剤をエマルジョンへ添加する際には、これ 50 しい。

らを均一に分散させることが困難であるといった問題が ある。

#### [0006]

【発明が解決しようとする課題】そこで、本発明者ら は、前記従来技術に鑑みて鋭意研究を重ねた結果、特定 のシリル基を含有する重合体のエマルジョン、ならびに 紫外線吸収剤および/または光安定剤を溶解または懸濁 させた成膜助剤成分を含有した硬化性樹脂組成物を用い たばあいには、耐候性がいちじるしく向上した塗膜を形 1 はハロゲン原子、アルコキシ基、ヒドロキシル基、ア 10 成することができることを見出し、本発明を完成するに いたった。

#### [0007]

【課題を解決するための手段】すなわち、本発明は、一 般式(I):

[0008]

【化2】

$$x_{3-a}^{1} - x_{i}^{1} - x_{i}^{1}$$

【0009】(式中、R1 は炭素数1~10のアルキル 基、アリール基およびアラルキル基から選ばれた1価の 炭化水素基、X1 はハロゲン原子、アルコキシ基、ヒド ロキシル基、アシロキシ基、アミノキシ基、フェノキシ 基、チオアルコキシ基またはアミノ基、aは0~2の整 数を示す(ただし、R1 またはX1 がそれぞれ2以上で あるばあいには、これらは同一または相異なる))で表 わされるシリル基を含有する重合体のエマルジョン

(A) ならびに紫外線吸収剤および/または光安定剤を 溶解または懸濁させた成膜助剤成分(B)を含有してな る硬化性樹脂組成物に関する。

#### [0010]

【作用および実施例】本発明に用いられるエマルジョン (A) をうるための前記一般式 (I) で表わされるシリ ル基を含有する重合体(以下、重合体(A)という)に は、とくに限定がなく、たとえば一般式(I)で表わさ れるシリル基を含有した、エポキシ樹脂、ポリエステル 系樹脂、ポリエーテル系樹脂、アクリル系樹脂、フッ素 樹脂などがあげられるが、これらのなかでは、えられる 硬化性樹脂組成物を用いて形成された塗膜が耐候性およ び耐薬品性にすぐれ、また樹脂設計の幅が広く、低価格 であるという点から、アクリル系樹脂が好ましい。

【0011】前記重合体のエマルジョン(A)を調製す る方法には、とくに限定がなく、たとえば前記一般式 (I) で表わされるシリル基を含有するビニル系単量体 (以下、モノマー (A-1) という) およびこれと共重 合可能な他のビニル系単量体(以下、モノマー(A-2) という) を重合する方法が、容易に前記重合体のエ マルジョン(A)をうることができるという点から好ま

-2-

3

【0012】なお、前記一般式(I)において、 $R^1$ を示すアリール基としては、たとえば炭素数が $6\sim10$ のものが好ましく、またアラルキル基としては、たとえば炭素数が $7\sim10$ のものが好ましい。

【0013】前記モノマー(A-1)の具体例としては、たとえば

[0014]

【化3】

$$CH_2 = CHSiCl_3$$
,  
 $CH_3$   
 $CH_2 = CHSiCl_2$ ,  
 $CH_2 = C(CH_3)SiCl_3$ ,  
 $CH_3$   
 $CH_2 = C(CH_3)SiCl_2$ 

【0015】などの一般式(II):

[0016]

【化4】

【0017】(式中、 $R^1$  およびa は前記と同じ、 $R^2$  は水素原子またはメチル基、 $X^2$  はハロゲン原子を示す)で表わされる化合物:

[0018]

【化5】

$$CH_2 = CHCOO(CH_2)_3 SiCl_3$$
,
 $CH_3$ 
 $CH_2 = CHCOO(CH_2)_3 SiCl_2$ ,
 $CH_2 = C(CH_3) COO(CH_2)_3 SiCl_3$ ,

$$CH_{2} = C (CH_{3}) COO (CH_{2})_{3} SiCl_{2}$$

【0019】などの一般式(III):

[0020]

【化6】

$$R^{2}$$
 $CH_{2} = C - COO (CH_{2})_{n} Si - X_{3-a}^{2}$ 
(III)

【0021】 (式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $X^2$  および a は前記 と同じ、nは  $1\sim$ 12の整数を示す) で表わされる化合物;

[0022]

【化7】

```
CH_2 = CHSi (OCH_3)_3
         CH_2 = CHSi (OCH_3)_2
         CH_2 = C (CH_3) SI (OCH_3)_3,
         CH_2 = C(CH_3) \dot{S}i(OCH_3)
         CH_2 = CHSi (OC_2H_5)_3
                   СН3
         CH_2 = CHSi (OC_2 H_5)_2
10
         CH_2 = CHSi (OC_3 H_7)_3
         CH_2 = CHSi (OC_4 H_9)_3
         CH_2 = CHS i (OC_6 H_{13})_3,
         CH_2 = CHS i (OC_8 H_{17})_3
         CH_2 = CHSi (OC_{10}H_{21})_3 .
         CH_2 = CHS i (OC_{12}H_{25})_{q}
     【0023】などの一般式(IV):
     [0024]
     【化8】
          R^{2} R^{1}_{a}
CH_{2} = C - Si - (OR^{3})_{3-a}
```

 $CH_2 = C - SI - (OR^3)_{3-a}$  【0025】(式中、 $R^1$ 、 $R^2$  およびaは前記と同

れる化合物; 【0026】

【化9】

 $CH_2 = CHCOO(CH_2)_3Si(OCH_3)_3$ 

CH<sub>3</sub>

じ、R3 は炭素数1~16のアルキル基を示す)で表わさ

 $CH_2 = CHCOO(CH_2)_3$  i  $(OCH_3)_2$ 

 $CH_2 = C (CH_3) COO (CH_2)_3 Si (OCH_3)_3$ ,

 $CH_2 = C (CH_3) COO (CH_2)_3 Si (OCH_3)_3$ 

 $CH_2 = CHCOO(CH_2)_3Si(OC_2H_5)_3$ ,

C H<sub>3</sub>

 $CH_2 = CHCOO(CH_2)_3 si(OC_2H_5)_2$ 

40 CH2 = C (CH3) COO (CH2)<sub>3</sub> S i (OC2 H5)<sub>3</sub>,

 $CH_2 = C (CH_3) COO (CH_2)_3 S i (OC_2 H_5)_2$ 

 $CH_2 = C (CH_3) COO (CH_2)_{11} Si (OCH_3)_3$ 

【0027】などの一般式(V):

[0028]

【化10】

```
*前記と同じ)で表わされる化合物;
 CH_2 = \dot{C} - COO (CH_2)_n \dot{S} i - (OR^3)_{3-3}
                                               [0030]
                                               【化11】
 【0029】 (式中、R¹、R²、R³、aおよびnは*
                     CH_2 = CH - CH_2 OCO(o - C_6H_4) COO(CH_2)_3 Si(OCH_3)_3
                      CH2=CH-CH2OCO(o-C6H4)COO(CH2)3 Si(OCH3)2
 【0031】などの一般式(VI):
                                             ※【化12】
 [0032]
                    CH_2 = C - CH_2 OCO 
COO(CH_2)_n
R_a^1
Si - (OR^3)_{3-a} (VI)
                                                  CH_2 = CH - O - (CH_2)_2 - Si (OCH_3)_3
【0033】 (式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、aおよびnは
前記と同じ)で表わされる化合物;
                                                  CH_2 = CH - O - (CH_2)_3 - Si (OCH_3)_3,
[0034]
                                                  CH_2 = CH - O - (CH_2)_4 - Si (OCH_3)_3
 【化13】
     CH_2 = CH (CH_2)_4 Si (OCH_3)_3
                                               【0043】などの一般式(IX):
     CH_2 = CH (CH_2)_8 Si (OCH_3)_9
                                               [0044]
                                                R^{2} \qquad R_{a}^{1}
CH_{2} = C - O - (CH_{2})_{n} - Si - (OR^{3})_{3-a}
 【0035】などの一般式(VII):
 [0036]
 【化14】
                                               【0045】(式中、R¹、R²、R³、aおよびnは
                                               前記と同じ)で表わされる化合物;
                                               [0046]
【0037】(式中、R^1、R^2、R^3、aおよびnは
                                               【化19】
                                                CH_2 = CHCH_2 O (CH_2)_3 Si (OCH_3)_3.
前記と同じ)で表わされる化合物;
                                                CH_2 = CHCH_2 OCO (CH_2)_{10} Si (OCH_3)_3
[0038]
                                           30
【化15】
CH_2 = CH - (p - C_6 H_4) Si (OCH_3)_3,
                                               【0047】などの一般式(X):
                                               [0048]
CH_2 = CH - (p - C_6 H_4) Si (OCH_3)_2
                                               【化20】
CH_2 = C (CH_3) - (p - C_6 H_4) Si (OCH_3)_3
CH_2 = C (CH_3) - (p - C_6 H_4) \dot{S} i (OCH_3)_2
                                               【0049】(式中、R¹、R²、R³、aおよびnは
【0039】などの一般式 (VIII):
                                               前記と同じ、R4 は-CH2 O-または-CH2 OCO
[0040]
                                           40 -を示す)で表わされる化合物;
 【化16】
                                               [0050]
    CH_2 = C
R_a^2
R_a^1
S_i - (OR^3)_{3-a}
                                              CH_2 = C(CH_3)COO(CH_2)_2 O(CH_2)_3 Si(OCH_3)_3
【0041】(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup> および a は前記
                                               CH_2 = C(CH_3)COO(CH_2)_2O(CH_2)_3 \dot{S}i(OCH_3)_2
と同じ)で表わされる化合物;
[0042]
                                               【0051】などの一般式(XI):
【化17】
                                               [0052]
                                               【化22】
```

【0053】 (式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、aおよびnは前記と同じ、pは1~12の整数を示す)で表わされる化合物などがあげられ、これらは単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。これらのなかでは、取扱いの容易さ、価格の点および反応副生成物が生じない点から、アルコキシシリル基含有ビニル系単量体が好ましい。

【0054】前記モノマー(A-2)には、とくに限定 がなく、たとえばメチル (メタ) アクリレート、エチル (メタ) アクリレート、n-プチル (メタ) アクリレー ト、i ープチル (メタ) アクリレート、t ープチル (メ タ) アクリレート、ベンジル (メタ) アクリレート、シ クロヘキシル (メタ) アクリレートなどの (メタ) アク リレート系単量体; トリフルオロエチル (メタ) アクリ レート、ペンタフルオロプロピル (メタ) アクリレー ト、パーフルオロシクロヘキシル (メタ) アクリレー ト、2, 2, 3, 3ーテトラフルオロプロピルメタクリ レート、β-(パーフルオロオクチル) エチル (メタ) アクリレート、ヘキサフルオロプロピレン、クロロトリ フルオロエチレン、フッ化ビニリデン、トリフルオロエ チレン、テトラフルオロエチレン、ペンタフルオロプロ ピレンなどのフッ素含有ビニル系単量体;スチレン、α ーメチルスチレン、クロロスチレン、4-ヒドロキシス チレン、ビニルトルエンなどの芳香族炭化水素系ビニル 単量体; (メタ) アクリル酸、マレイン酸、無水マレイ ン酸、イタコン酸、無水イタコン酸、クロトン酸、フマ ル酸、シトラコン酸などのα、β-エチレン性不飽和力 ルボン酸;スチレンスルホン酸、ビニルスルホン酸など の重合可能な炭素ー炭素二重結合を有する酸、またはこ れらのアルカリ金属塩、アンモニウム塩、アミン塩など の塩;無水マレイン酸などの酸無水物またはこれらと炭 素数1~20の直鎖または分岐鎖を有するアルコールとの ハーフエステル;ジメチルアミノエチル(メタ)アクリ レート、ジメチルアミノプロピル (メタ) アクリレー ト、ジエチルアミノエチル (メタ) アクリレートなどの アミノ基を有する (メタ) アクリレート; (メタ) アク リルアミド、α-エチル (メタ) アクリルアミド、N-プトキシメチル (メタ) アクリルアミド、N、N-ジメ **チルアクリルアミド、N-メチルアクリルアミド、アク** リロイルモルホリン、またはこれらの塩酸、酢酸塩;酢 酸ビニル、プロピオン酸ビニル、ジアリルフタレートな どのビニルエステルやアリル化合物; (メタ) アクリロ ニトリルなどのニトリル基含有ビニル系単量体;グリシ ジル(メタ)アクリレートなどのエポキシ基含有ビニル 系単量体;2-ヒドロキシエチル(メタ)アクリレー ト、2-ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、2 -ヒドロキシエチルビニルエーテル、N-メチロール

(メタ) アクリルアミド、ヒドロキシスチレン、アロニ クスM-5700 (東亜合成化学工業(株)製)、Placce IFA-1 、PlaccelFA-3 、PlaccelFA-4 、PlaccelFM-1 、Plac ceIFM-4 (以上、ダイセル化学工業(株) 製)、HE-10、HE-20、HP-10、HP-20 (以上、 (株) 日本触媒製)、プレンマーPPシリーズ、プレン マーPEPシリーズ、プレンマーAP-400、ブレンマー NKH-5050 、ブレンマーG LM (以上、日本油脂 (株) 製)、水酸基含有ビニル系変性ヒドロキシアルキ ルビニル系モノマーなどの水酸基含有ビニル系単量体; ブレンマーPE-90、PE-200 、PE-350 などのブ レンマーPEシリーズ、ブレンマーPME-100、PM E-200、PME-400 などのプレンマーPMEシリー ズ、ブレンマーAE-350 などのブレンマーAEシリー ズ(以上、日本油脂(株)製)、MA-30、MA-50、 MA-100 , MA-150 , RA-1120 , RA-2614 , R MA-564, RMA-568, RMA-1114, MPG130 -MA(以上、日本乳化剤(株)製)などのポリオキシ エチレン鎖を有する親水性ビニル系単量体; (メタ) ア クリル酸のヒドロキシアルキルエステル類などの $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸のヒドロキシアルキルエ ステル類とリン酸またはリン酸エステル類との縮合生成 物などのリン酸エステル基含有ビニル化合物またはウレ タン結合やシロキサン結合を含む (メタ) アクリレート などのビニル化合物;ビニルピリジン、アミノエチルビ ニルエーテルなどのアミノ基含有ビニル系化合物;イタ コン酸ジアミド、クロトンアミド、マレイン酸ジアミ ド、フマル酸ジアミド、N-ビニルピロリドンなどのア ミド基含有ビニル系化合物;東亜合成化学工業(株) 製 のマクロモノマーであるAS-6、AN-6、AA-6、AB-6、AK-5などの化合物、2-ヒドロキシ エチルビニルエーテル、メチルビニルエーテル、シクロ ヘキシルビニルエーテル、塩化ビニル、塩化ビニリデ ン、クロロプレン、プロピレン、ブタジエン、イソプレ ン、フルオロオレフィンマレイミド、Nービニルイミダ ゾール、ビニルスルホン酸などのその他のビニル系単量 体;旭電化工業(株)製のLA87、LA82、LA2 2などの重合型光安定剤、重合型紫外線吸収剤などがあ

【0055】前記モノマー(A-2)の種類は、えられる硬化性樹脂組成物の目的とする物性に応じて選択すればよい。たとえば、えられる樹脂組成物を用いて形成された塗膜に撥水性を与え、耐水性および耐久性を向上させるためには、フッ素含有ビニル系単量体やシロキサン含有ビニル系単量体を用いることが好ましく、えられるエマルジョン(A)の安定性を向上させるためには、

50 (メタ) アクリル酸、マレイン酸、ジメチルアミノエチ

げられる。

ル (メタ) アクリレート、 (メタ) アクリルアミド、水酸基含有ビニル系単量体、ポリプロピレングリコールメタクリレートなどの親水性単量体を用いることが好ましい。また酸性ビニル系単量体を用いたばあいには、エマルジョン (A) の機械的安定性が向上する。さらに nープチルメタクリレート、iープチルメタクリレート、 tープチルメタクリレート、シクロヘキシルメタクリレートなどの炭素数 4 以上のアルキル基またはシクロアルキル基を有するメタクリレートを用いたばあいには、シリル基の安定性が向上する。なお該アルキル基またはシクロアルキル基を有するメタクリレートは重合成分全量100部(重量部、以下同様)に対して60~98.9部用いられることが好ましい。

【0056】また、前記モノマー(A-2)のなかでポリオキシエチレン鎖を有する親水性単量体を用いたばあいには、前記モノマー(A-1)中のシリル基の安定性が低下することなく、エマルジョン(A)の機械的安定性やえられる硬化性樹脂組成物を用いて形成された塗膜の耐水性、光沢などが向上するので好ましい。なお、かかるポリオキシエレチン鎖を有する親水性単量体を用いるばあいの配合量は、重合成分全量100 部に対して0.1~10部となるように調整することが好ましい。かかる配合量が0.1 部未満であるばあいには、エマルジョン

(A) の機械的安定性や、えられる硬化性樹脂組成物を 用いて形成された塗膜の耐水性および光沢が低下するよ うになる傾向があり、また10部をこえるばあいには、塗 膜が軟化し、汚れが付着しやすくなる傾向がある。

【0057】なお、本発明においては、前記モノマー

(A-2) として、たとえばポリエチレングリコールジメタクリレート、エチレングリコールジアクリレート、トリアリルシアヌレートなどの重合性の不飽和二重結合を2以上有する単量体を用いることによって、生成するポリマーが架橋構造を有するようにすることもできる。 【0058】モノマー(A-1)およびモノマー(A-2)の配合量は、重合成分全量100部に対してモノマー(A-1)の配合量が1~40部、なかんづく2~25部、すなわちモノマー(A-2)の配合量が60~99部、なかんづく75~98部となるように調整することが好ましい。モノマー(A-1)の配合量が1部未満であるばあいには、えられる樹脂組成物を用いて形成された塗膜の耐水性および耐候性が劣る傾向があり、また40部をこえるばあいには、エマルジョン(A)の安定性が低下する傾向がある。

【0059】なお、本発明においては、水中でのアルコキシシリル基が安定しており、低価格であり、えられる樹脂組成物を用いて塗膜を形成する際の副生成物が塗膜に悪影響を与えないという点から、前記モノマー(A-1)としてアルコキシシリル基含有ビニル系単量体およびモノマー(A-2)としてポリオキシエチレン鎖を有する親水性ビニル系単量体を用いてえられた重合体

(A) が好ましく、なかでもアルコキシシリル基含有ビニル系単量体1~30重量%、なかんづく2~25重量%、ポリオキシエチレン鎖を有する親水性ビニル系単量体0.1~10重量%、なかんづく0.5~10重量%および残部他のビニル系単量体からなる重合成分を共重合してなる乳化共重合体が、アルコキシシリル基の安定性、エマルジョン(A)の機械的安定性ならびにえられる樹脂組成物を用いて形成された塗膜の耐水性および光沢がすぐれる

10

【0060】前記モノマー(A-1)とモノマー(A-2)とを通常の方法で重合することによって重合体(A)をうることができるが、かかる重合法としては、エマルジョン(A)の粒子径および安定性を考慮すると乳化重合法が好ましい。

という点からとくに好ましい。

【0061】前記乳化重合法には、とくに限定がなく、たとえばバッチ重合法、モノマー滴下重合法、乳化モノマー滴下重合法などの各種乳化重合法のなかから適宜選択して採用することができるが、本発明においては、とくに製造時の乳化物の安定性を確保するうえで、モノマー滴下重合法および乳化モノマー滴下重合法が好ましい。また、異なる組成物のモノマーまたは乳化モノマー液を多段階重合することにより、多層構造を有する粒子をうることもできる。なお、えられる重合体の安定性をさらに向上させようとするばあいには、乳化剤として界面活性剤を用いることが好ましい。

【0062】前記界面活性剤としては、通常の乳化重合に用いられるものであればとくに限定はなく、イオン性または非イオン性の界面活性剤があげられる。

【 0 0 6 3 】前記イオン性界面活性剤としては、たとえ 30 ばNewcol-560SN、Newcol-560SF(以上、日本乳化剤 (株) 製)、エマールNC-35、レベールWZ(以上、 花王(株) 製)などのポリオキシエチレンノニルフェニ ルエーテルサルフェート、Newcol-707SN、Newcol-707S

F、Newcol-723SF、Newcol-740SF(以上、日本乳化剤

(株) 製)などのポリオキシエチレンアリルエーテルサルフェート、Newcol-861SE (日本乳化剤(株)製)などのオクチルフェノキシエトキシエチルスルホネート、Newcol-1305SN (日本乳化剤(株)製)などのポリオキシエチレントリデシルエーテルサルフェートなどのポリオキシエチレン鎖を有するアニオン性界面活性剤;ラウリルスルホン酸ナトリウム、ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム、イソオクチルベンゼンスルホン酸ナトリウムなどのスルホン酸塩;イミダリンラウレート、アンモニウムハイドロオキサイドなどのアンモニウム塩などが代表例としてあげられるが、これらのなかでは、前記モノマー(A-1)中のシリル基が安定化された状態で重合反応が進行するという点から、ポリオキシエチレン鎖を有するアニオン性界面活性剤が好ましい。

【0064】また前記非イオン性界面活性剤としては、 50 たとえばポリエチレングリコールノニルフェニルエーテ

ル;ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル、ポリ オキシエチレンラウリルエーテルなどのポリオキシエチ レン類; L-77、L-720、L-5410、L-7 602、L-7607(以上、ユニオンカーバイド社 製)などのシリコーンを含む非イオン系の界面活性剤な どが代表例としてあげられる。

【0065】また、本発明においては、乳化剤として1 分子中に重合性二重結合を有する反応性界面活性剤を用 いることができ、とくに分子内にポリオキシエチレン基 を有する反応性界面活性剤を用いたばあいには、えられ る硬化性樹脂組成物を用いて形成された途膜の耐水性が 向上する。

【0066】かかる反応性界面活性剤の具体例として は、たとえばアデカリアソープNE-10、NE-2 0、NE-30、NE-40、SE-10N(以上、旭 電化工業(株)製)、Antox-MS-60(日本乳 化剤(株)製)、アクアロンRN-20、RN-30、 RN-50, HS-10, HS-20, HS-1025 (以上、第一工業製薬(株)製)などがあげられる。

【0067】前記界面活性剤は、単独でまたは2種以上 20 を混合して用いることができ、その使用量は、重合成分 全量100 部に対して10部以下、なかんづく0.5 ~ 8 部で あることが好ましい。かかる界面活性剤の使用量が10部 をこえるばあいには、えられる樹脂組成物を用いて形成 された塗膜の耐水性が低下する傾向がある。

【0068】なお、重合成分として前記アルコキシシリ ル基含有ビニル系単量体およびポリオキシエチレン鎖を 有する親水性ビニル系単量体を用いて乳化重合体をうる ばあいには、乳化剤として前記ポリオキシエチレン鎖を 有するアニオン性界面活性剤を重合成分全量100 部に対 30 して0.2~10部、なかんづく0.5~8部用いることが、 アルコキシシリル基に対する安定性の点から好ましい。

【0069】また、塗膜の耐水性をさらに向上させるた めには、かかる界面活性剤を用いるかわりに、前記一般 式(I)で表わされるシリル基を導入した水溶性樹脂を 用いてもよい。

【0070】前記モノマー(A-1)とモノマー(A-2) との重合をより安定に行なうために、重合開始剤と してレドックス系触媒を用いることができる。また、重・ 合中の混合液の安定性を保持し、重合を安定に行なうた 40 めには、温度は70℃以下、なかんづく40~65℃であるこ とが好ましく、シリル基の安定化のために、pHは5~ 8、なかんづく5~7となるように調整することが好ま しい。

【0071】前記レドックス系触媒としては、たとえば 過硫酸カリウムまたは過硫酸アンモニウムと酸性亜硫酸 ナトリウムまたはロンガリットとの組み合わせ、過酸化 水素とアスコルビン酸との組み合わせ、 t ープチルハイ ドロパーオキサイド、ベンゾイルパーオキサイド、クメ

硫酸ナトリウム、ロンガリットなどとの組み合わせなど があげられる。とくに、有機過酸化物と還元剤との組み 合わせが安定に重合を行ないうるという点から好まし W

12

【0072】前記重合開始剤の使用量は、重合成分全量 100 部に対して0.01~10部、なかんづく0.05~5部であ ることが好ましい。かかる重合開始剤の使用量が0.01部 未満であるばあいには、重合が進行しにくくなることが あり、10部をこえるばあいには、生成する重合体の分子 量が低下し、えられる樹脂組成物を用いて形成された塗 膜の耐久性が低下する傾向がある。

【0073】また、重合開始剤の触媒活性を安定的に付 与するために硫酸鉄などの2価の鉄イオンを含む化合物 とエチレンジアミン四酢酸二ナトリウムなどのキレート 化剤を用いてもよい。かかるキレート化剤の使用量は、 重合成分全量100 部に対して0.0001~1部、なかんづく 0.001 ~0.5 部であることが好ましい。

【0074】かくしてえられる重合体のエマルジョン (A) にたとえば所望量の脱イオン水などを添加するこ とにより、エマルジョン(A)中の樹脂固形分濃度が、 20~70重量%、なかんづく30~60重量%となるように調 整することが好ましい。かかる樹脂固形分濃度が70重量 %をこえるばあいには、系の濃度がいちじるしく上昇す るため、重合反応に伴なう発熱を除去することが困難に なったり、重合器からの取り出しに長時間を要するよう になる傾向がある。また、樹脂固形分濃度が20重量%未 満であるばあいには、重合操作の面では何ら問題は生じ ないものの、1回の重合操作によって生じる樹脂量が少 なく、経済面で不利となるうえ、塗膜形成の際に膜厚が 薄くなってしまい、性能劣化をおこしたり、塗装作業性 の点で不利となる傾向がある。

【0075】なお、本発明に用いられるエマルジョン (A) は、平均粒子径が0.02~1.0 μm程度といった超 微粒子から構成されているので、すぐれた被膜形成能を 有するものである。

【0076】成膜助剤成分(B)に用いられる成膜助剤 にはとくに限定がなく、たとえば一般式:HO-(CH 2 CH<sub>2</sub> O)<sub>m</sub> −R<sup>5</sup> (式中、R<sup>5</sup> は水素原子または炭 素数1~10の直鎖状もしくは分岐鎖状のアルキル基、m は1~5の整数を示す)で表される(ポリ)エチレング リコールまたは (ポリ) エチレングリコールモノアルキ ルエーテル、一般式:R<sup>7</sup> CO-O-(CH<sub>2</sub> CH 2 O) q - R<sup>6</sup> (式中、R<sup>6</sup> は水素原子または炭素数1 ~10の直鎖状もしくは分岐鎖状のアルキル基、qは1~ 5の整数、R<sup>7</sup> は炭素数1~10の直鎖状または分岐鎖状 のアルキル基を示す)で表わされる(ポリ)エチレング リコールエステルまたは (ポリ) エチレングリコールエ ーテルエステル、一般式: HO- (C3 H6 O) r - R 8 (式中、R8 は水素原子または炭素数1~10の直鎖状 ンハイドロパーオキサイドなどの有機過酸化物と酸性亜 50 もしくは分岐鎖状のアルキル基、 r は 1 ~ 5 の整数を示

す)で表される(ポリ)プロピレングリコールまたは (ポリ) プロピレングリコールモノアルキルエーテル、 一般式: R<sup>10</sup>CO-O-(C<sub>3</sub> H<sub>6</sub> O)。 - R<sup>9</sup> (式 中、R9 は水素原子または炭素数1~10の直鎖状もしく は分岐鎖状のアルキル基、sは1~5の整数、R10は炭 素数1~10の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基を示 す)で表される(ポリ)プロピレングリコールエステル または(ポリ)プロピレングリコールエーテルエステル などを好ましく用いることができる。前記成膜助剤の具 体例としてはたとえばメチルセロソルブ、エチルセロソ ルブ、ブチルセロソルブなどのセロソルブ類;ジエチレ ングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコー ルモノブチルエーテル、プロピレングリコールモノメチ ルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテ ル、プロピレングリコールモノブチルエーテル、プロピ レングリコールモノイソプチルエーテル、ジプロピレン グリコールモノメチルエーテル、ジプロピレングリコー ルモノエチルエーテル、ジプロピレングリコールモノブ チルエーテル、ジプロピレングリコールモノイソブチル エーテル、トリプロピレングリコールモノメチルエーテ ル、トリプロピレングリコールモノエチルエーテル、ト リプロピレングリコールモノブチルエーテル、トリプロ ピレングリコールモノイソプチルエーテルなどのエーテ ル類;エチルセロソルブアセテート、ブチルセロソルブ アセテート、ジエチレングリコールモノエチルエーテル アセテート、ジエチレングリコールモノブチルエーテル アセテート、ジプロピレングリコールモノメチルエーテ ルアセテート、ジプロピレングリコールモノエチルエー テルアセテート、ジプロピレングリコールモノブチルエ ーテルアセテート、トリプロピレングリコールモノエチ ルエーテルアセテート、トリプロピレングリコールモノ プチルエーテルアセテート、トリプロピレングリコール モノイソブチルエーテルアセテートなどのエーテルエス テル類などがあげられ、またプロピレングリコールフェ ニルエーテル、プロピレングリコールジアセテート、2. 2,4-トリメチルペンタンジオール-1,3- モノイソプチレ ートなどを用いることもできるが、とくに2,2,4-トリメ チルペンタンジオール-1,3- モノイソプチレートがエマ ルジョン(A)に対する安定性にすぐれる点から好まし い。

【0077】これら成膜助剤は単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。また成膜助剤成分(B)には成膜助剤以外の溶剤を含有させることもできる。かかる溶剤を含有させるばあいには、該溶剤の量は、成膜助剤の量をこえない範囲で調整すればよい。該溶剤の種類にはとくに限定がなく、たとえばメチルアルコール、エチルアルコール、イソプロピルアルコールなどのアルコール類;キシレン、トルエンなどの芳香族溶剤;酢酸プチル、酢酸エチルなどのエステル類;アセトン、メチルエチルケトンなどのケトン類などがあげられる。

14

【0078】本発明に用いられる紫外線吸収剤および光 安定剤は固体状であればとくに限定がない。前記紫外線 吸収剤の具体例としては、たとえば2-[2-ヒドロキ シー3,5-ジ(2,2-ジメチルベンジル)ーフェニ ル] 2 Hベンゾトリアゾール (日本チバガイギー (株) 製TINUVIN900 (登録商標) 、2-(3,5-ジ-t-ア ミルー2-ヒドロキシフェニル) ベンゾトリアゾール (日本チバガイギー(株)製TINUVIN328(登録商標)な どがあげられ、また前記光安定剤の具体例としては、た とえば2-(3,5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシ ベンジル-2-n-ブチルマロン酸ビス(1, 2, 2, 6,6-ペンタメチル-4-ピペリジニル(日本チバガ イギー (株) 製TINUVIN144 (登録商標)、8-アセチル  $-3 - \vec{r}\vec{r}$   $> \nu - 7$ , 7, 9,  $9 - \vec{r}$   $+ \vec{r}$   $> \nu - 1$ , 3,8-トリアザスピロ(4,5)デカン-2,4-ジ オン (日本チバガイギー (株) 製TINUVIN440 (登録商 標) などがあげられる。

【0079】なお、前記紫外線吸収剤および光安定剤の平均粒子径は、とくに限定がないが、かかる紫外線吸収 20 剤および/または光安定剤を懸濁させるばあいには、通常 $0.2 \sim 10 \mu$  m程度、なかんづく $0.5 \sim 5 \mu$  m程度であることが好ましい。また、成膜助剤成分(B)中の紫外線吸収剤および/または光安定剤の含有量はとくに限定がないが、取り扱い易さなどの点から通常 $0.5 \sim 50$ 重量%であることが好ましい。

【0080】前記成膜助剤で溶解あるいは懸濁させた紫外線吸収剤および/または光安定剤は、たとえばホモジナイザーなどで成膜助剤中に紫外線吸収剤、光安定剤それぞれ単独でまたは両者を溶解または均一に懸濁させることによってえられる。これら成膜助剤成分(B)を前記エマルジョン(A)に混合することによって本発明の硬化性樹脂組成物をうることができる。なお、エマルジョン(A)と成膜助剤成分(B)とはあらかじめ混合しておいてもよく、また使用時に混合してもよい。

【0081】前記エマルジョン(A)と成膜助剤成分(B)の配合割合は、成膜助剤成分(B)の添加にともなう成膜助剤の量がエマルジョン(A)の樹脂固形分に対して1重量%以上、好ましくは2重量%以上となり、かつ紫外線吸収剤および/または光安定剤の量がエマルジョン(A)の樹脂固形分100部に対して0.05~10部なかんづく0.1~5部となるように調整することが好ましい。前記成膜助剤の量がエマルジョン(A)の樹脂固形分に対して1重量%未満であるばあいには成膜性が劣り、またかかる紫外線吸収剤および/または光安定剤の配合量が0.05部未満であるばあいには、えられる樹脂組成物の耐候性の向上が不充分となる傾向があり、また10部をこえるばあいには塗膜への着色が見られる傾向がある。

【0082】本発明の硬化性樹脂組成物の架橋による硬 60 化を促進させようとするばあいには、必要に応じて被塗

布物への塗布時などに硬化剤を配合することができる。 【0083】前記硬化剤としては、たとえばジブチルス ズジラウレート、ジプチルスズジマレエート、ジオクチ ルスズジラウレート、ジオクチルスズジマレエート、ジ ブチルスズジアセテート、ジブチルスズジメトキサイ ド、トリブチルスズサルファイト、ジブチルスズチオグ リコレート、オクチル酸スズなどの有機スズ化合物、ア ルミニウムイソプロピレート、アルミニウムトリス (エ チルアセトアセテート)、アルミニウムトリス(アセチ ルアセトネート)、エチルアセトアセテートアルミニウ ムジイソプロピレートなどの有機アルミニウム化合物な どの有機金属化合物;パラトルエンスルホン酸などの酸 性化合物;水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなどの塩 基性化合物;酸性リン酸エステルとアミンとの混合物あ るいは反応物などがあげられ、これらは単独でまたは2 種以上を混合して用いることができるが、これらのなか では硬化活性が高いという点から有機スズ化合物および 有機アルミニウム化合物が好ましい。

【0084】なお、硬化剤として有機金属化合物を用いるばあいには、あらかじめたとえばアルキルエーテル型 20 の界面活性剤を用いて乳化したものを、被塗布物への塗布時に樹脂組成物に添加すると、樹脂組成物が硬化性および保存安定性にすぐれるので好ましい。

【0085】前記硬化剤の配合量は、エマルジョン(A)の樹脂固形分100 部に対して0.01~10部、なかんづく0.1~5部であることが好ましい。かかる配合量が0.01部未満であるばあいには、硬化剤を用いたことによる硬化活性の発現効果が不充分となる傾向があり、また10部をこえるばあいには、えられる樹脂組成物を用いて形成された塗膜の耐水性が低下する傾向がある。

【0086】また、本発明においては、通常塗料に用いられている、たとえば二酸化チタン、炭酸カルシウム、炭酸バリウム、カオリンなどの白色顔料、カーボンブラック、ベンガラ、シアニンブルーなどの有色系顔料などの顔料、コロイダルシリカ、可塑剤、溶剤、分散剤、増粘剤、消泡剤、防腐剤、造膜助剤などの添加剤、エチルシリケート、メチルシリケートあるいはそれらの部分加水分解縮合物などを、必要に応じて前記硬化性樹脂組成物に配合することができる。

【0087】また、市販されている水系の塗料を、本発 40 明の硬化性樹脂組成物に配合することができる。かかる 水系の塗料としては、たとえばアクリル系塗料、アクリルメラミン系塗料などの熱硬化性アクリル塗料、アルキッド塗料、エポキシ系塗料、フッ素樹脂塗料などがあげ られ、これらを配合したばあいには、樹脂組成物を用い

16

て形成された塗膜の耐候性、耐酸性、耐溶剤性などを向上させることができる。また増粘剤などの添加剤を配合することによって、本発明の硬化性樹脂組成物は接着剤、粘着剤などの用途に用いることも可能である。

【0088】また、本発明においては、架橋剤として、たとえばメラミン樹脂、イソシアネート化合物などを硬化性樹脂組成物に添加し、速硬化性などを付与することもできる。

【0089】本発明の硬化性樹脂組成物を、たとえば浸 の 漬、吹付け、刷毛などを用いた塗布などの通常の方法に よって被塗布物に塗布し、常温でそのまま、または60~ 200℃程度で焼付けて硬化させ、塗膜をうることができ る。

【0090】本発明の硬化性樹脂組成物は、たとえば建築内外装用、メタリックベースあるいはメタリックベース上のクリアーなどの自動車用、アルミニウム、ステンレスなどの金属直塗用、ガラス直塗用、天然大理石、御影石などの石材直塗用、スレート、コンクリート、瓦などの窯業系基材直塗用の塗料をはじめ、表面処理剤として好適に使用しうるものである。

【0091】つぎに本発明の硬化性樹脂組成物を実施例に基づいてさらに詳細に説明するが、本発明はかかる実施例のみに限定されるものではない。

【0092】製造例1~3(エマルジョン(A)の製造)

撹拌器、還流冷却器、チッ素ガス導入管および滴下ロー トを備えた反応容器に、脱イオン水40部、ドデシルベン ゼンスルホン酸ナトリウム0.9 部(製造例1) またはポ リオキシエチレンノニルフェニルエーテルサルフェート (Newcol-560SN:日本乳化剤(株)製)0.9部(製造例2お よび3)、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル 1部、ロンガリット0.35部、酢酸アンモニウム0.5 部、 t ープチルハイドロパーオキサイド0.2 部および表1に 示す組成の混合物158 部中の20部を添加して初期仕込み を行なった。こののち、チッ素ガスを導入しつつ50℃に 昇温し、1時間加温後、 t -ブチルハイドロパーオキサ イド0.5 部および前記混合物158 部中の残りの138 部の 混合物を滴下ロートにより3時間かけて等速滴下した。 こののち、1時間後重合を行ない、脱イオン水を添加し て樹脂固形分濃度が40重量%のエマルジョン(A)-1 (製造例1)、(A)-2(製造例2)および(A)-3 (製造例3) をえた。

[0093]

【表 1 】

表 1

18

	製 造 例 番 号	1	2	3
程	ャーメタクリロキシプロピルトリメトキシシラン	5	5	25
	プチルメタクリレート	60	60	60
	メチルメタクリレート	20	20	5
合物	プチルアクリレート	15	13	2
の組成(部)	ポリオキシエチレン鎖を有するメタクリル酸エステル (日本乳化剤社製、MA – 50)	-	2	8
	脱イオン水	55	55	55
	ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル	2	2	2
	ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテルサルフェート (Newcol – 560SN)	-	1	1
	ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム	1	_	-

【0094】製造例4~7(紫外線吸収剤および/または光安定剤を溶解または懸濁させた成膜助剤成分(B)の製造)

表 2 に示す組成でガラス容器に成膜助剤を入れ、紫外線 吸収剤または光安定剤を加えたのち、ディスパーで1000 20rpm  $\times 3$  分間攪拌し、成膜助剤成分(B)  $-1 \sim$  (B) \*

\*-4を製造した。なお、表2中のCS-12は、2,2,4-トリメチルペンタンジオール-1,3-モノイソプチレートの商品名(チッソ(株)製)である。

[0095]

【表 2】

表 2

製造例		組 成 (部)			
番号		成膜助剤	紫外線吸収剤	光安定剤	
4	(B) -1	CS - 12 (75)	TINUVIN900 (5) (懸濁)	-	
5	(B) -2	プチルセロソルブ(75)	TINUVIN328 (5) (溶解)	_	
6	(B) -3	ブチルセロソルブ(75)	_	TINUVIN144 (5) (懸濁)	
7	(B) -4	ジエチレングリコール モノブチルエーテルア セテート(75)	-	TINUVIN440 (5) (題獨)	

【0096】実施例1~8および比較例1~5

製造例1~3でえられたエマルジョン(A)に製造例4~7でえられた紫外線吸収剤または光安定剤を含有した成膜助剤成分(B) および硬化剤としてジプチルスズジ 40ラウレートを表3に示す割合で配合し硬化性樹脂組成物をえた。

【0097】えられた硬化性樹脂組成物の耐候性を以下の方法にしたがって評価した。その結果を表3に示す。なお、比較例4においては、TINUVIN328とCS-12とを別

個に直接エマルジョンに添加した。

【0098】(耐候性)スレート板上に乾燥膜厚が30  $\mu$  mとなるように硬化性樹脂組成物を塗布し、常温で2週間乾燥したのち、サンシャインウェザオメーター (スガ 試験機株式会社製) および光沢計 (60° 鏡面反射光)を用いて2000時間促進耐光性試験後の60°光沢保持率

(%) を算出した。

[0099]

【表3】

実施例		耐侵性		
番号	エマルジョン (A)	成 膜 助 剤 成 分 (B)	硬化剤	(光沢保持率(%))
1	(A) -1 (10)	(B) $-1$ (0.4), (B) $-3$ (0.4)	0.04	73
2	(A) -1 (10)	(B) $-2$ (0.4), (B) $-4$ (0.4)	0.04	72
3	(A) -2 (10)	(B) -1 (0.4)	0.04	82
4	(A) -2 (10)	(B) -2 (0.4)	0.04	76
5	(A) -2 (10)	(B) -3 (0.4)	0.04	75
6	(A) -2 (10)	(B) -4 (0.4)	0.04	76
7	(A) -3 (10)	(B) $-1$ (0.4), (B) $-4$ (0.4)	0.04	85
8	(A) -3 (10)	(B) $-2$ (0.4) (B) $-3$ (0.4)	0.04	81
比较例				
1	(A) $-1$ (10)	CS - 12(0.4)、プチルカルビトールアセテート(0.4)	0.04	65
2	(A) -2 (10)	CS - 12 (0.4)	0.04	68
3	(A) -3 (10)	CS - 12 (0.4)、ブチルセロソルブ (0.4)	0.04	69
4	(A) -1 (10)	CS-12 (0.4) とTINUVIN328 (0.025) とを別個に添加	0.04	64

【0100】表3に示された結果から、実施例1~8で 20 れていることがわかる。 えられた硬化性樹脂組成物を用いて形成された塗膜は、 紫外線吸収剤および/または光安定剤が含有されていな い硬化性樹脂組成物(比較例1~3)や紫外線吸収剤ま たは光安定剤は含有されているが、それらが成膜助剤中 に溶解または懸濁されていない硬化性樹脂組成物(比較 例4、5)を用いたばあいよりも耐候性がはるかにすぐ

[0101]

【発明の効果】本発明の硬化性樹脂組成物は、耐候性に すぐれた塗膜を形成することができる。

【0102】したがって、本発明の硬化性樹脂組成物 は、たとえば建築物内外装、自動車、家電製品などの塗 装に好適に使用しうるものである。